PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2000-256812

(43) Date of publication of application: 19.09.2000

(51)Int.CI.

C22C 45/02 H01F 1/153

(21)Application number: 11-060912

(71)Applicant : ALPS ELECTRIC CO LTD

(22)Date of filing:

08.03.1999

(72)Inventor: FUKUMURA HIROAKI

MIZUSHIMA TAKAO

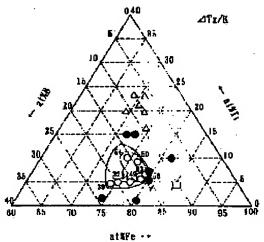
MAKINO TERUHIRO

(54) SOFT MAGNETIC METALLIC GLASS ALLOY

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To impart ferromagnetism at room temp., high magnetic permeability and excellent magnetization value by preparing a metallic glass alloy composed of specified ratios of Fe, Ti, B, or the like, and in which the temp. interval in a supercooling soln. is controlled to the value equal or above a specified one. SOLUTION: A soft magnetic metallic glass alloy expressed by the

controlled to the value equal or above a specified one. SOLUTION: A soft magnetic metallic glass alloy expressed by the compositional formula of Fe100–x–yMxBy (M denotes one or \geq two kinds of elements among Zr, Nb, Ta, Hf, Mo, Ti, V and Cr, and, as to (x) and (y), by atomic %, $3\leq x\leq 14$, and $9\leq y\leq 22$ are satisfied), and in which the temp. intervale in a supercooling soln. expressed by the formula of ÄTx=Tx–Tg (Tx denotes the crystallization starting temp., and Tg denotes the glass transition temp.) is controlled to ≥ 20 K is produced. Moreover, this metallic glass alloy material can be obtd. by mixing each elemental simple substance powder so as to control to the above compositional range, melting this mixed powder in an inert gas atmosphere of Ar, or the like, by a melting device such as a crucible to form into molten metal having a prescribed compsn. and executing rapid cooling by using a single roll method to form into a thin strip.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

17.10.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

•[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-256812 (P2000-256812A)

(43)公開日 平成12年9月19日(2000.9.19)

(51) Int.Cl.7

識別配号

FΙ

テーマコート*(参考)

C 2 2 C 45/02

H01F 1/153

C 2 2 C 45/02

5 E O 4 1

H01F 1/14

審査請求 未請求 請求項の数3 OL (全 8 頁)

(21) 出願番号

特願平11-60912

(22)出願日

平成11年3月8日(1999.3.8)

(71)出顧人 000010098

アルプス電気株式会社

東京都大田区雪谷大塚町1番7号

(72)発明者 福村 弘明

東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルブ

ス電気株式会社内

(72)発明者 水嶋 隆夫

東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルブ

ス電気株式会社内

(74)代理人 100064908

弁理士 志賀 正武 (外8名)

最終頁に続く

(54) [発明の名称] 軟磁性金属ガラス合金

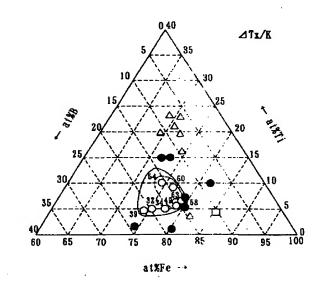
(57)【要約】

【課題】 本発明は過冷却液体の温度間隔が極めて広 く、室温で軟磁性を有し、従来の液体急冷法で得られる アモルファス合金薄帯よりも厚く製造できる可能性を有 する3元系を主体とする軟磁性金属ガラス合金の提供を 目的とする。

【解決手段】 本発明は、下記組成式で表され、ATx =Tx-Tg(ただしTxは、結晶化開始温度、Tgは ガラス遷移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の 温度間隔△Txが20K以上を有するものである。

Fe 100-x-v Mx Bv

ただしMは、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、 V: Cr. Wのうちの1種又は2種以上の元素であり、 x及びyは、原子%で3≦x≦14、9≦y≦22の範囲で ある。



- 〇 金属ガラス
- △ アモルファス 結晶

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記組成式で表され、ΔTx=Tx-Tg (ただしTxは、結晶化開始温度、Tgはガラス遷移温 度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔△T xが20K以上を有する軟磁性金属ガラス合金。

Fe100-x-vMxBv

ただしMは、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、 Ⅴ、Cr、Wのうちの1種又は2種以上の元素であり、 x及びyは、原子%で3≦x≦14、9≦y≦22の範囲で ある。

【請求項2】 前記ATxが40K以上であり、x及びv は、原子%で5≦x≦10、12≦y≦18の範囲である ことを特徴とする請求項1に記載の軟磁性金属ガラス合 金。

【請求項3】 前記組成式のM元素がTiであり、飽和 磁束密度0.7 T以上であり、透磁率が13000以上 であることを特徴とする請求項1または2に記載の軟磁 性金属ガラス合金。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、3元系を主体とし た軟磁性金属ガラス合金に関するもので、広い過冷却液 体を有し、優れた軟磁気特性を有するものに関する。 [0002]

【従来の技術】従来から多元素合金のある種のものは、 結晶化の前の過冷却液体の状態においてある広い温度領 域を有し、これらは、金属ガラス合金(glassy alloy) を構成するものとして知られている。そして、この種の 金属ガラス合金は、従来公知の液体急冷法で製造したア モルファス合金の薄帯に比べてはるかに厚いバルク状の 30 アモルファス合金となることも知られている。

【0003】従来、アモルファス合金の薄帯と言えば、 1960年代において最初に製造されたFe-P-C系の アモルファス合金、1970年代において製造された (Fe,Co,Ni)-P-B系、(Fe,Co,Ni)-S i-B系合金、1980年代において製造された(Fe, Co.Ni)-M(Zr,Hf,Nb)系合金、(Fe,C o,Ni)-M(Zr,Hf,Nb)-B系合金が知られて いるが、これらは、いずれも、10°K/sレベルの冷 却速度で急冷して製造する必要があり、製造されたもの 40 の厚さは50 µm以下の薄帯であった。また、金属ガラ ス合金では、厚さ数mmのものが得られ、このような種 類の金属ガラス合金として、1988年~1991年に かけて、Ln-Al-TM、Mg-Ln-TM、Zr-Al-TM (ただし、Lnは希土類元素、TMは遷移金属を示 す。) 系等の組成のものが発見されている。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、従来知 られているこれらの金属ガラス合金は、いずれも、室温 料として見た場合に工業的には大きな制約があった。従 って、従来より室温で磁性を有し、厚いバルク状のもの を得ることができる可能性を有する金属ガラス合金の研 究開発が進められている。

【0005】ととで各種の組成の合金において、過冷却 液体状態を示すとしても、これらの過冷却液体の温度間 隔△Tx、即ち、結晶化開始温度(Tx)とガラス遷移温 度 (Tq) との差、即ち、 (Tx-Tq) の値は一般に小 さく、現実的には、 金属ガラス形成能に乏しく、実用 10 性のないものであることを考慮すると、前記の通りの広 い過冷却液体の温度領域を持ち、冷却によって金属ガラ スを構成することのできる合金の存在は、従来公知のア モルファス合金の薄帯としての厚さの制約を克服可能な ととから、冶金学的には大いに注目されるものである。 しかし、工業材料として発展できるか否かは、室温で強 磁性を示す金属ガラス合金の発見が鍵となっている。 【0006】とこで最近に至り、5元系あるいは6元系 の合金において磁性を有する金属ガラス合金の存在が報

告されるようになってきた。 【0007】本願発明者らは、これら5元系あるいは6

元系の組成系において広い過冷却液体領域を有し、強磁 性を発現する理由として、原子半径の異なる多くの元素 からなる多元系合金とすることで、原子間の結び付きを 髙め、ΔTxを出すとともに、添加成分の調整により過 冷却液体領域を広げることができるものと推定してお り、このような背景から本願発明者らは多元系の組成を 中心として材料開発を進めてきた。また、組成系として 3元系程度で金属ガラス合金を製造できるならば、より 好ましいと考えられるが、3元系の金属ガラス合金で磁 性を発現するものは知られていない。

【0008】本発明は前記事情に鑑みてなされたもので あり、過冷却液体の温度間隔が極めて広く、室温で軟磁 性を有し、従来の液体急冷法で得られるアモルファス合 金薄帯よりも厚く製造できる可能性を有する3元系を主 体とする軟磁性金属ガラス合金を提供することを目的と する。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明に係る軟磁性金属 ガラス合金は、下記組成式で表され、ΔTx=Tx-Tg (ただしTxは、結晶化開始温度、Tgはガラス遷移温 度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔 AT xが20K以上を有する。

Fe, ..., M, B,

ただしMは、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、 V、Cr、Wのうちの1種又は2種以上の元素であり、 x及びvは、原子%で3≦x≦14、9≦v≦22の範囲で ある。との組成系において室温で強磁性を示し過冷却領 域の温度間隔△Txの広い金属ガラス合金が得られる。 との金属ガラス合金は3元系を主体とし、構成元素数を において磁性を持つことはなく、この点において磁性材 50 少なくできるので製造が容易であるとともに、高い比抵 抗を有する。

【0010】前記本発明組成において、前記△Txが4 0 K以上であり、x及びyは、原子%で5 ≦ x ≦ 1 0 、1 2≤y≤18の範囲であることが好ましい。本発明は、 前記組成式のM元素がTiであり、飽和磁束密度がO. 7T以上であり、透磁率が13000以上であることを 特徴とする。

[0011]

【発明の実施の形態】以下、図面を参照して本発明の実 施の形態について説明する。本発明に係る軟磁性金属ガ 10 ラス合金は、Feを主成分とし、これにZr、Nb、T a、Hf、Mo、Ti、V、Cr、Wのうちの1種又は 2種以上と、Bを所定量添加した成分系で実現される。 本発明に係る軟磁性金属ガラス合金は、一般式におい て、

Fe100-x-vMxBv

で表記することができ、この一般式において、3原子% ≤x≤14原子%、9原子%≤y≤23原子%なる関係が 好ましく、MはZr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、 Vのうちの1種又は2種以上からなる元素である。更に 前記の成分系において、△Tx=Tx-Tg(ただしTxは 結晶化開始温度、Tgはガラス遷移温度を示す。)の式 で表される過冷却液体の温度間隔△Txが20K以上で ある。前記の組成系において、Tiを含む組成系で△T xが20K以上であることが好ましい。また、前記の組 成系においてATxが60K以上であることがより好ま

【0012】「組成限定理由」本発明組成系において主 成分であるFeは磁性を担う元素であり、高い飽和磁束 密度と優れた軟磁気特性を得るために重要である。ま た、Feを多く含む成分系において△Txが大きくなり 易く、Feを多く含む成分系において元素MとBの含有 量を適正な値とすることで、△Txの値を60K以上に することができる。

[0013] MtZr, Nb, Ta, Hf, Mo, T i、V、Cr、Wのうちの1種又は2種以上からなる元 素である。これらはアモルファスを生成させるために有 効な元素であり、元素Mのうち、特にTiが有効であ

発明では9原子%以上、23原子%以下の範囲で添加す る。この範囲を外れてBが9原子%未満であると、△T xが消滅するために好ましくなく、22原子%よりも大 きくなるとアモルファスが形成できなくなるために好ま しくない。

【0015】前記Fe_{100-1-v}M_xB_vなる組成式におい て、元素Mの組成比を示すxが5原子%≤x≤11原子 %の範囲、Bの組成比を示すyが14原子%≦y≦22原 子%の範囲であることが先の組成範囲より好ましく、更 には、元素Mの組成比を示すxが5原子% $\leq x \leq 1$ 0原 50 超えるものを容易に得ることができ、組成に応じて29

子%の範囲、Bの組成比を示すyが14原子%≤y≤18 原子%の範囲であることがより好ましい。なお、これら の組成範囲の中でも、 ΔTxを60K以上とするために は、元素MをTiとして、5原子%≦Ti≦ll原子 %、14原子%≦B≦17原子%の範囲とすることが好 ましい。

【0016】前記組成系の軟磁性金属ガラス合金材を製 造するには、例えば、各成分の元素単体粉末を用意し、 前記組成範囲になるようにこれらの元素単体粉末を混合 し、次いでこの混合粉末をArガス等の不活性ガス雰囲 気中において、るつぼ等の溶解装置で溶解して所定組成 の合金溶湯を得る。次にこの合金溶湯を単ロール法を用 いて急冷することで、軟磁性金属ガラス合金薄帯を得る ことができる。単ロール法とは、回転している金属ロー ルに溶湯を吹き付けて急冷し、溶湯を冷却した薄帯状の 金属ガラスを得る方法である。なおここで、金属ガラス 合金を製造する場合に用いる方法は単ロール法に限ら ず、双ロール法あるいはアモルファス合金を製造する場 合に用いられている他の種々の方法で差し支えない。更 に金属ガラス合金として薄帯以外の形状を得る場合には アトマイズ法などの急冷粉末製造法、射出成形法などの 方法でも差し支えない。

【0017】ここで従来からFe系の合金として、Fe -P-C系、Fe-P-B系、Fe-Ni-Si-B系等の組 成のものがガラス遷移を起こすものとして知られている が、これらの合金の過冷却液体の温度間隔 Δ T, はいず れも20K以下と極めて小さく、実際的に金属ガラス合 金として構成することはできない。これに対して、本発 明方法で製造するべき軟磁性金属ガラス合金は、この過 冷却液体の温度間隔ΔT,が、20Kを超えて、30K 以上を確実に得られ、組成によっては40~63Kとい う顕著な温度間隔を有し、これまでの知見から知られる Fe基合金からは全く予期されないものである。しか も、軟磁性についても室温で優れた特性を有するこの系 の軟磁性金属ガラス合金は、これまでの知見に見られな い全く新規なもので、とれまでアモルファス合金が薄帯 としてしか実現できなかったのに対し、バルク状のもの の製造を可能とし、遥かに実用性に優れたものとなる。 【0018】以上のように得られた本発明組成系の金属 【0014】Bは、高いアモルファス形成能があり、本 40 ガラス合金は、過冷却液体の温度間隔ATxが20Kを 大きく超えて、組成によっては63Kの極めて高い△T xを示し、従来一般のアモルファス材料に比べて溶湯か **ら急冷して製造する際の急冷条件を緩くできるので、薄** 帯であれば従来のアモルファス材料の薄帯よりも厚いも のを得ることができ、急冷時の製造条件によっては数m mの厚さを有するバルク状のものを得ることができる可 能性を有する。

【0019】また、本発明組成系の金属ガラス合金は、 透磁率が極めて高く、実効透磁率において13000を

30

6

000の極めて優れた実効透磁率を得ることができる。 よって本発明組成系の金属ガラス合金を磁気ヘッドのコ ア材として適用することが可能であり、その場合に従来 のアモルファス材料よりも厚いものを利用できるので従 来の薄いアモルファス薄帯を積層して構成していたコア 材よりも磁性材料の占積率を高めた好適なものを得るこ とができる。

【0020】次に、本発明組成系の金属ガラス合金は、組成によって1.9~2.0×10⁻¹・Q・m程度の高い比抵抗を有するので、高周波用途に供した場合に渦電流損失を低減することが可能であり、磁気ヘッドやトランス等の高周波対応の磁気部品用として好適である。 【0021】

【実施例】種々の組成比のFe-Ti-B母合金をアーク 炉で溶製した。溶製には小塊状の純鉄とTiとBを所定 量秤量し、これらを溶解することで母合金を製造した。次に、この母合金をルツボで溶解し、アルゴンガス減圧 雰囲気中において40m/sで回転しているロールにルツボ下端のノズルから射出圧力5.9×10°Paで回転中の金属ロールに吹き出して急冷する単ロール法を実施することにより、幅約1mm、厚さ約20 μ mの金属ガラス合金薄帯の試料を製造した。得られた試料は、X線回折と示差走査熱量測定(DSC)により分析し、振動 試料型磁力計(VSM)にて飽和磁化(σ s)を測定し、直流B-Hループトレーサにより保磁力(Hc)を測定し、インピーダンスアナライザにより実効透磁率(μ e)をいずれも室温で測定した。また、磁歪(λ s)は三端子容量法により測定した。

【0022】図1はFezeza, Tizzza, Bezzaなる組成 の合金のATxを示す三角組成図である。図1において O印で示す試料が金属ガラス合金を示し、●印で示す試 料がアモルファス合金を示し、△印で示す試料がアモル ファスと結晶の混合組織の試料を示し、□印で示す試料 が結晶質合金を示す。この図に示す結果から、Fe-T i-B系の3元系合金において、3原子%≦Ti≦14 原子%、9原子%≤B≤22原子%、70原子%≤Fe ≦80原子%の範囲とすると△Txが発現する金属ガラ スを得られ易いことがわかる。この範囲の中でも、5原 子%≤Ti≤11原子%の範囲、14原子%≤B≤22 原子%、72原子%≤Fe≤79原子%の範囲で仕切ら れる実線の範囲で確実に△Txが30Kを超える優れた 金属ガラスを得ることができることが明らかである。ま た、図1に示す測定結果から、FeとTiとBの3元系 において、アモルファスを生成する組成領域の内部に△ Txを発現して金属ガラスになる領域が存在することが 明らかになった。更に、ATxとして、40を超える値 を得るためには、5原子%≤Ti≤11原子%、14原 子%≦B≦17原子%、74原子%≦Fe≦79原子% の範囲であることが好ましいことも明らかである。

【0023】図2はFe-Ti-B系の3元系合金におい 50

て、各組成合金の保磁力を測定した結果を示す三角組成 図である。この図に示す結果から本発明組成範囲の試料はいずれも低い保磁力を有することが判明した。図3は Fe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の磁化を測定した結果を示す三角組成図である。この図に示す結果から本発明組成範囲の試料はいずれも高い磁化を示すことが判明した。図4はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の実効透磁率を測定した結果を示す三角組成図である。この図に示す結果から本発明組成範囲の試料はいずれも高い実効透磁率を測定した結果を示す三角組成図である。この図に示す結果から本発明組成範囲の試料はいずれも高い実効透磁率を示すことが判明した。これらの試料の中でも特に高いものにおいては、他の組成系の金属ガラス合金と比較しても極めて高い29000、26000、24000の実効透磁率を示した。

【0024】図5はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金のキュリー温度を測定した結果を示す三角組成図、図6はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の融点を測定した結果を示す三角組成図、図7はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の結晶化開始温度を測定した結果を示す三角組成図である。更に図8はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金のガラス転移点を測定した結果を示す三角組成図、図9はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の(ガラス転移点を測定した結果を示す三角組成図である。これらの各図に示す測定結果から、本願発明金属ガラス合金のキュリー温度と融点と結晶化開始温度とガラス転移点を知ることができる。

【0025】なお、各図に示す試料において、Ferre Ti,,B,,。の組成の試料はΔTx=63Kを示し、F e,,,,Ti,,,B,,,の組成の試料はTg/Tm=0.5 8、Tm=1492Kを示し、Fe,,,,Ti,,,B1,,, の組成の試料は実効透磁率μe=29000を示し、F e,,,,Ti,,,B,,,,の組成の試料はBs=1.21Tを 示した。図1において、Fe,,,,Ti,,,B,,,の組成 の試料はΔTx=63K、Fe,,,Ti,,,B,,,,の組成 の試料はΔTx=60K、Fe,,,,Ti,,,の組成 の試料はΔTx=58K、Fe,,,Ti,,,B,,,の組 成の試料はΔTx=54K、Fe,,,,Ti,,,の組 成の試料はΔTx=49K、Fe,,,Ti,,,B,,,の組 成の試料はΔTx=34K、Fe,,,Ti,,,B,,,の組 成の試料はΔTx=32K、Fe,,,Ti,,,B,,,,の組 成の試料はΔTx=39Kを示した。なお、ΔTxにおい て63Kの最大値を示した試料の比抵抗を測定したとこ ろ、1.9×10⁻⁶・Ω・mの値を示し、Tg/Tmに おいて0.58の値を示した試料の比抵抗は2.0×10 -*·Q·mを示した。

【0026】図3はそれぞれの組成において飽和磁化を 測定した結果を示すが、図3において、 $Fe_{77.9}$ Ti。,, $B_{17.6}$ の組成の試料は飽和磁化から得られる値とし て飽和磁束密度Bs=0.90Tを示した。同様に、F 10

e,,,,Ti,,,,B1,,,の組成の試料は飽和磁束密度Bs = 0 . 7 6 Tを示し、F e , , , o T i , , , B , , , , の組成の試 料は飽和磁束密度Bs=0.90Tを示し、Fe,,,,,,T i,,,,B,,,,の組成の試料は飽和磁束密度 B s = 0.7 0 Tを示し、F e,... T i ... B1,...の組成の試料は飽 和磁束密度Bs=0.91Tを示し、Fe,,,,Ti,,,B 1.1の組成の試料は飽和磁東密度Bs=1.02Tを示 し、Fe,,,,Ti,,,B,,,の組成の試料は飽和磁束密 度Bs=1.13Tを示した。また、Fe,4.3Ti4.9B 20.0の組成の試料は飽和磁束密度Bs=1.21Tを示

【0027】図4は実効透磁率(μe)の測定結果を示 すが、Fe,,,Ti,,B,,,6の組成の試料は実効透磁 率μe=29000を示した。 同様に、 F e,,.. T i s.s B14.2の組成の試料は実効透磁率μe=26000 を示し、Fe,,,,6Ti,,,,B,,,,の組成の試料は実効透 磁率μe=24000を示し、Fe,,,。Ti,,, Β1,,, の組成の試料は実効透磁率μe=15000を示し、F e,,,, T i,,, B,,,の組成の試料は実効透磁率 μ e = 1 3000を示し、Fe,4., Ti,., B,0.,の組成の試料 は実効透磁率 μ e=15000を示した。

【0028】更に、本発明組成系の軟磁性金属ガラス合 金のビッカース硬度を測定したところ、 $1300 \sim 15$ 00Hvを示すことが判明した。このことから、本発明 組成系の軟磁性金属ガラス合金を磁気ヘッドのコア材と して用いた場合、耐摩耗性が良好な磁気ヘッドを提供す ることが期待できる。また、元素MをTiとすることに より、比較的安易に製造することができる。

[0029]

成分とし、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、Vの うちの1種又は2種以上の元素とBを含み、過冷却液体

の温度間隔△丁xを20K以上にした3元系を主体とす る金属ガラス合金であるので室温で強磁性を示すアモル ファスの軟磁性金属ガラス合金を提供できる。また、高 い透磁率を示し、磁化の値も優れたアモルファスの軟磁 性金属ガラス合金を提供できる。

【0030】また、前記組成系において元素Mの添加量 を5~10原子%、Bの添加量を12~18原子%の範 囲とするならば、室温で強磁性を示し、優れた実効透磁 率と磁化を示し、ΔTxにおいて40Kを確実に超える アモルファスの軟磁性金属ガラス合金を得ることができ る。

【図面の簡単な説明】

【図1】 Fe, 6-94 Ti, -14 B6-14 なる範囲の各種組 成の合金のATxを示す三角組成図である。

Fe,,,,Ti,,,,B,,,なる範囲の各種組 成の合金の保磁力を示す三角組成図である。

【図3】 Fe,,,,Ti,,,,B,,,,なる範囲の各種組 成の合金の磁化を示す三角組成図である。

【図4】 Fe,,,,Ti,,,B,,,なる範囲の各種組 20 成の合金の実効透磁率を示す三角組成図である。

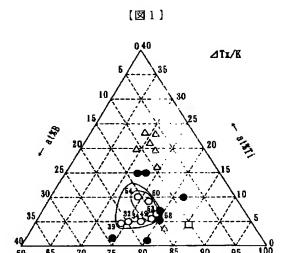
Fe76-94 Ti2-24 B6-24なる範囲の各種組 [図5] 成の合金のキュリー温度を示す三角組成図である。

Fe76-94 Ti2-24 B6-24なる範囲の各種組 【図6】 成の合金の融点を示す三角組成図である。

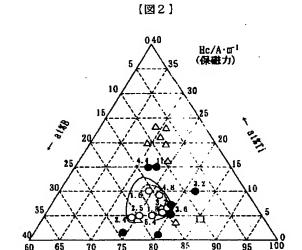
Fe,,,,Ti,,,,B,,,,なる範囲の各種組 [図7] 成の合金の結晶化開始温度を示す三角組成図である。

Fe76-94 Ti2-24 B6-24 なる範囲の各種組 【図8】 成の合金のガラス転移点を示す三角組成図である。

【図9】 Fe,,,,Ti,,,,B,,,,なる範囲の各種組 【発明の効果】以上説明したように本発明は、Feを主 30 成の合金の(ガラス転移点/融点)の値を示す三角組成 図である。



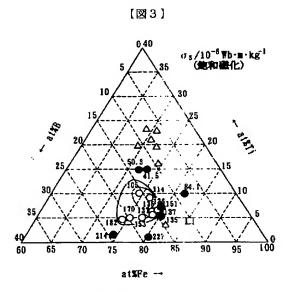
- at%Fe -→
- 〇 金属ガラス
- アモルファス
- ---
- 〇 精系



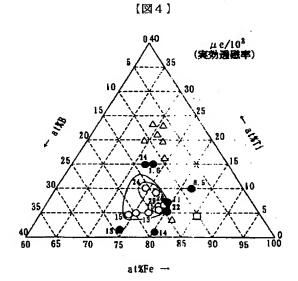
- 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶

at\$Fe →

□ 結晶

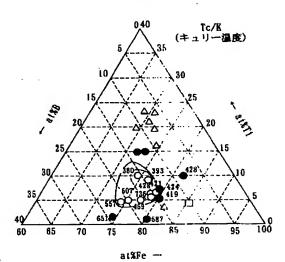


- 〇 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- □ 数量



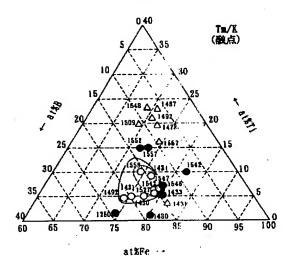
- 〇 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- 二 特泰





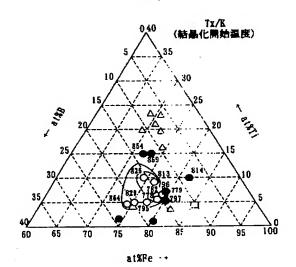
- 〇 会賞ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- T ##

【図6】



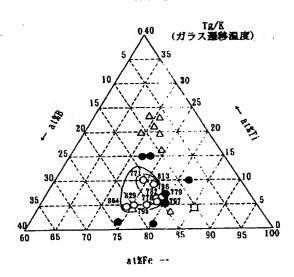
- 全間ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結乱
- 二 結系

【図7】



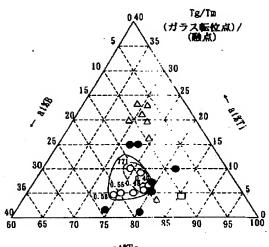
- 〇 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- □ 特品

[図8]



- 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶

【図9】



- at%Fe --
- 〇 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結局

フロントページの続き

(72)発明者 牧野 彰宏 東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルブ ス電気株式会社内 Fターム(参考) 5E041 AA11 AA19 BD03 CA05 NN01 NN13 NN14 NN18

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
Потнер.

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.